

**CHIMIE 3**

ENSH

CODE MATIERE	TYPE D'UNITE D'ENSEIGNEMENT	V.H.S(H)	CREDITS	COEFFICIENT
CHM3	UEF212	52,5	3,0	3,0
Deuxième Année Formation Préparatoire / Semestre 03				
<b>OBJECTIF SCIBLES</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Les réactions chimiques en solution aqueuse jouent un rôle très important en chimie et biochimie. L'étude de ces réactions permet de comprendre et d'interpréter un grand nombre des phénomènes observés (corrosion, entartrage, impact sur la biodiversité, etc.)</li> <li>▪ Ce cours permet aux étudiants d'acquies des notions de base sur : <ul style="list-style-type: none"> <li>▪ La préparation des solutions, les différentes expressions de la concentration,</li> <li>▪ l'activité et le coefficient d'activité</li> <li>▪ La cinétique chimique</li> <li>▪ La prévision des principales réactions en solution aqueuse (acides-bases, oxydoreduction, précipitation et complexation)</li> </ul> </li> <li>▪ Les facteurs influençant ces équilibres chimiques et les diagrammes de prédominance</li> <li>▪ L'étude et l'interprétation des différents dosages</li> </ul>			
<b>PRE-REQUIS</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Chimie générale ; Thermodynamique</li> </ul>			
<b>ORGANISATION DE LA MATIERE</b>	<b>Cours H</b>	<b>T.D H</b>	<b>T.P H</b>	
	22,5	22,5	7,5	
<b>SYSTEME D'EVALUATION</b>	Examen programmé	<b>1</b>	Contrôles continus	<b>4</b>
<b>APERÇU INDICATIF DU PROGRAMME DISPENSE</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Généralités sur les solutions et notions sur la cinétique chimique.</li> <li>▪ Acides et bases.</li> <li>▪ Solubilité et produit de solubilité.</li> <li>▪ Réactions d'oxydoreduction.</li> <li>▪ Réactions de complexation.</li> </ul>			
<b>OUVRAGES DE REFERENCES</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ <b>Fosset, B. (2016).</b> Chimie tout-en-un, 4<sup>ème</sup> édition, Dunod, 1152 pages.</li> <li>▪ <b>Hill, J.W. (2008).</b> Chimie des solutions, 2<sup>ème</sup> édition, ERPI, 493 pages.</li> <li>▪ <b>Beljean-Leymarie, M. (2006).</b> Chimie analytique : Chimie des solutions, édition Masson, 150 pages.</li> <li>▪ <b>Lattes, A. (1973).</b> Thermochimie et cinétique, 5<sup>ème</sup> édition, Armand Collin, 134 pages.</li> <li>▪ <b>McQuerrrie, D. (2012).</b> Chimie générale, 3<sup>ème</sup> éditions, De Boeck., 1118 pages.</li> </ul>			